

(19)



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

**EP 1 065 224 A1**

(12)

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:

03.01.2001 Patentblatt 2001/01

(51) Int. Cl.<sup>7</sup>: **C08F 20/12**

(21) Anmeldenummer: 00111074.1

(22) Anmeldetag: 02.06.2000

(84) Benannte Vertragsstaaten:

AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU  
MC NL PT SE

Benannte Erstreckungsstaaten:

AL LT LV MK RO SI

(30) Priorität: 24.06.1999 DE 19928933

(71) Anmelder:

Wacker Polymer Systems GmbH & Co. KG  
84489 Burghausen (DE)

(72) Erfinder:

Weitzel, Hans-Peter, Dr.  
84571 Reischach (DE)

(74) Vertreter:

Schuderer, Michael, Dr. et al  
Wacker-Chemie GmbH  
Zentralabteilung Patente  
Marken und Lizenzen  
Hanns-Seidel-Platz 4  
81737 München (DE)

### (54) Verfahren zur Herstellung von Polyvinylalkohol-stabilisierten Polymerisaten

(57) Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkoholen stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispergierbaren Dispersionspulver mittels radikalisch initiiertter Emulsionspolymerisation oder Suspensionspolymerisation von einem oder mehreren Monomeren aus der Gruppe der Ester der Acrylsäure oder Methacrylsäure und gegebenenfalls weiteren damit copolymerisierbaren Monomeren, in Gegenwart von einem oder mehreren Schutzkolloiden aus der Gruppe der Polyvinylalkohole, und gegebenenfalls Trocknung der damit erhaltenen wässrigen Dispersion, dadurch gekennzeichnet, daß

a) in Gegenwart von 0.001 bis 0.02 Gew.-% Initiator, gegebenenfalls noch 0.001 bis 0.03 Gew.-% Reduktionsmittel, jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomere, polymerisiert wird, und

b) 10 bis 50 Gew.-% der Monomere, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomere, vorgelegt und der Rest zudosiert wird, und

c) der Initiator sowie gegebenenfalls das Reduktionsmittel insgesamt zudosiert werden, wobei bis zum Ablauf eines Zeitraums der von 50 bis 80 % der gesamten Polymerisationszeit beträgt 25 bis 60 Gew.-% der gesamten Initiatormenge und gegebenenfalls Reduktionsmittelmenge kontinuierlich zudosiert werden, und

d) in der verbleibenden Polymerisationszeit die Restmenge an Initiator und gegebenenfalls Reduktionsmittel beschleunigt mit mindestens doppelt so hoher Dosierate wie in Schritt c) zugegeben wird.

EP 1 065 224 A1

## Beschreibung

**[0001]** Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Polyvinylalkohol-stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispersierbaren Dispersionspulver.

**[0002]** Schutzkolloid-stabilisierte Polymerisate werden vor allem in Form deren wässriger Dispersionen oder in Wasser redispersierbarer Polymerpulver in vielerlei Anwendungen, beispielsweise als Beschichtungsmittel oder Klebmittel für die unterschiedlichsten Substrate eingesetzt. Als Schutzkolloide werden in der Regel Polyvinylalkohole eingesetzt. Der Einsatz von Polyvinylalkohol ist erstrebenswert, weil dieser im Vergleich zu Systemen, die durch niedermolekulare Verbindungen (Emulgatoren) stabilisiert sind, selbst zur Festigkeit (z.B. Haftzugswerte im Fliesenkleber) beiträgt. Als Monomere zur Herstellung von redispersierbaren Pulvern werden bevorzugt Vinylester und Ethylen eingesetzt, da die Stabilisierung von Acrylatcopolymeren bzw. Styrolacrylatcopolymeren durch Polyvinylalkohol nicht so einfach zu bewerkstelligen ist. Insbesondere ist es nicht trivial eine Acrylatdispersion allein mit Polyvinylalkohol so zu stabilisieren, daß die daraus resultierenden Pulver block- bzw. lagerstabil sind. In der Regel wird zur Erzielung einer handhabbaren Dispersionsviskosität zusätzlich Regler zur Herabsenkung des Molekulargewichtes eingesetzt, was wiederum die Blockstabilität des Pulvers erheblich beeinträchtigt.

**[0003]** Insbesondere bei der Anwendung von Polymerisaten in Form deren Redispersionspulver zur Verbesserung der Mörtel Eigenschaften, einem Haupteinsatzgebiet von Redispersionspulvern, müssen die Rezepturen über eine gewisse Zeit stabil bleiben und dürfen ihre Verarbeitungskonsistenz nicht wesentlich verändern (Viskositäts- bzw. Zementstabilität); denn es ist einem Anwender nicht zuzumuten, daß er innerhalb einer kurzen Zeitspanne eine neue Mischung anrühren muß. In der Beton- und Mörtelindustrie spielen darüberhinaus die mechanischen Eigenschaften, wie die Druckfestigkeit, die Porosität und damit der Luftporengehalt eine wesentliche Rolle. Sind zu viele Luftporen vorhanden, so sinkt die Druckfestigkeit stark ab, sind zu wenig oder keine Luftporen im Mörtel oder Beton vorhanden, ist der Baustoff nicht genügend frost-taustabil. Die mit dem Dispersionspulver vergüteten hydraulisch abbindenden Systeme sollen zudem noch bessere Haftung gegenüber den unvergüteten Systemen erbringen.

**[0004]** Aus der EP-B 718314 ist ein Verfahren zur Herstellung von mit Schutzkolloid stabilisierten Polymerdispersionen bekannt, wobei so vorgegangen wird, daß mindestens 50 Gew.-% der Monomere und bis zu 50 Gew.-% des Initiators vor dem Start der Polymerisation vorgelegt werden, und der Rest kontinuierlich dosiert wird. Der Initiator wird in den üblichen Mengen von 0.05 bis 1.0 Gew.-%, bezogen auf Monomer, eingesetzt.

**[0005]** In der EP-A 812863 wird ein Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkohol stabilisierten Polymerdispersionen auf Basis von Acrylatmonomer beansprucht, wobei zur Stabilisierung vollverseifte Polyvinylalkohole mit definiertem niedermolekulargewicht eingesetzt werden, und die Polymerisation zwingend in Anwesenheit von Reglern durchgeführt wird. Die Monomere und der Initiator werden teilweise vorgelegt und teilweise zudosiert.

**[0006]** In der EP-A 821016 wird zur Herstellung von schutzkolloidstabilisierten Polymerdispersionen die Copolymerisation größerer Mengen an Hydroxyalkylacrylate empfohlen. Dadurch werden die erhaltenen Produkte deutlich wasseranfälliger als gewünscht. Zur Polymerisation wird die Oxidationskomponente des Redoxinitiators vollständig vorgelegt und die Monomere sowie das Reduktionsmittel kontinuierlich zudosiert.

**[0007]** In der EP-A 671420 werden wässrige, mit Schutzkolloid stabilisierte Dispersionen von Acrylatpolymerisaten mit verbesserter Wasserfestigkeit beansprucht, welche durch Polymerisation in Gegenwart einer Mischung aus Polyvinylalkohol und Hydroxyethylcellulose erhalten werden. Das darin beschriebene Herstellungsverfahren unter Zudosierung der gesamten Monomermenge führt nur mit dieser speziellen Mischung zu brauchbaren Produkten.

**[0008]** Der Erfindung lag somit die Aufgabe zugrunde, eine stabile, niederviskose, Polyvinylalkohol-stabilisierte Dispersion und entsprechende in Wasser redispersierbare Dispersionspulver auf Basis von Acrylatmonomeren zur Verfügung zu stellen, die beim Einsatz in zementären Anwendungen eine voll befriedigende Viskositäts- bzw. Zementstabilität besitzen und das Zementabbinden nicht behindern.

**[0009]** Üblicherweise werden Emulsionspolymerisationen bei hohem Umsatz, das heißt monomerarm geführt, um eine neue Nukleierung von Teilchen zu vermeiden. Überraschenderweise wurde nun gefunden, daß nur der umgekehrte Weg zum Ziel führt: Die Polymerisation muß mit sehr geringen Initiatormengen, unter vollständiger Dosierung des Initiators mit einem Dosiergradienten durchgeführt werden, das heißt in der ersten Polymerisationsphase sehr monomerreich durchgeführt werden, um eine stippen- und koagulatfreie Dispersion mit den gewünschten Eigenschaften wie gute Zementstabilität und Blockstabilität der resultierenden Pulver zu erhalten.

**[0010]** Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkoholen stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispersierbaren Dispersionspulver mittels radikalisch initiiertem Emulsionspolymerisation oder Suspensionspolymerisation von einem oder mehreren Monomeren aus der Gruppe der Ester der Acrylsäure oder Methacrylsäure und gegebenenfalls weiteren damit copolymerisierbaren Monomeren, in Gegenwart von einem oder mehreren Schutzkolloiden aus der Gruppe der Polyvinylalkohole, und gegebenenfalls Trocknung der damit erhaltenen wässrigen Dispersion, dadurch gekennzeichnet, daß

a) in Gegenwart von 0.001 bis 0.02 Gew.-% Initiator, gegebenenfalls noch 0.001 bis 0.03 Gew.-% Reduktionsmittel, jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomere, polymerisiert wird, und

b) 10 bis 50 Gew.-% der Monomere, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomere, vorgelegt und der Rest zudosiert wird, und

c) der Initiator sowie gegebenenfalls das Reduktionsmittel insgesamt zudosiert werden, wobei bis zum Ablauf eines Zeitraums der von 50 bis 80 % der gesamten Polymerisationszeit beträgt 25 bis 60 Gew.-% der gesamten Initiatormenge und gegebenenfalls Reduktionsmittelmenge kontinuierlich zudosiert werden, und

d) in der verbleibenden Polymerisationszeit die Restmenge an Initiator und gegebenenfalls Reduktionsmittel beschleunigt mit mindestens doppelt so hoher Dosierate wie in Schritt c) zugegeben wird.

**[0011]** Geeignete Monomeren aus der Gruppe der Ester der Acrylsäure oder Methacrylsäure sind Ester von unverzweigten oder verzweigten Alkoholen mit 1 bis 15 C-Atomen. Bevorzugte Methacrylsäureester oder Acrylsäureester sind Methylacrylat, Methylmethacrylat, Ethylacrylat, Ethylmethacrylat, Propylacrylat, Propylmethacrylat, n-Butylacrylat, n-Butylmethacrylat, 2-Ethylhexylacrylat. Besonders bevorzugt sind Methylacrylat, Methylmethacrylat, n-Butylacrylat und 2-Ethylhexylacrylat.

**[0012]** Gegebenenfalls können die Methacrylsäureester und Acrylsäureester noch mit weiteren Monomeren copolymerisiert werden, beispielsweise mit einem oder mehreren Monomeren aus der Gruppe der Vinylester von unverzweigten oder verzweigten Carbonsäuren mit 1 bis 12 C-Atomen, der Vinylaromaten, der Vinylhalogenide, der Olefine und Diene. Falls die genannten Monomere copolymerisiert werden, dann im allgemeinen in einer Menge von 10 bis 70 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomere.

**[0013]** Bevorzugte Vinylester sind Vinylacetat, Vinylpropionat, Vinylbutyrat, Vinyl-2-ethylhexanoat, Vinylaurat, 1-Methylvinylacetat, Vinylpivalat und Vinylester von  $\alpha$ -verzweigten Monocarbonsäuren mit 9 bis 11 C-Atomen, beispielsweise VeoVa9<sup>R</sup> oder VeoVa10<sup>R</sup> (Handelsnamen der Firma Shell). Besonders bevorzugt ist Vinylacetat. Als Vinylaromaten bevorzugt sind Styrol, Methylstyrol und Vinyltoluol. Bevorzugtes Vinylhalogenid ist Vinylchlorid. Die bevorzugten Olefine sind Ethylen, Propylen und die bevorzugten Diene sind 1,3-Butadien und Isopren.

**[0014]** Gegebenenfalls können noch 0.05 bis 10 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht des Monomergemisches, Hilfsmonomere copolymerisiert werden. Beispiele für Hilfsmonomere sind ethylenisch ungesättigte Mono- und Dicarbonsäuren, vorzugsweise Acrylsäure, Methacrylsäure, Fumarsäure und Maleinsäure; ethylenisch ungesättigte Carbonsäureamide und -nitrile, vorzugsweise Acrylamid und Acrylnitril; Mono- und Diester der Fumarsäure und Maleinsäure wie die Diethyl-, und Diisopropylester sowie Maleinsäureanhydrid, ethylenisch ungesättigte Sulfonsäuren bzw. deren Salze, vorzugsweise Vinylsulfonsäure, 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure. Weitere Beispiele sind vernetzende Comonomere wie mehrfach ethylenisch ungesättigte Comonomere, beispielsweise Divinyladipat, Diallylmalat, Allylmethacrylat oder Triallylcyanurat, oder nachvernetzende Comonomere, beispielsweise Acrylamidoglykolsäure (AGA), Methylacrylamidoglykolsäuremethylester (MAGME), N-Methylolacrylamid (NMA), N-Methylolmethacrylamid, N-Methylolallylcarbamate, Alkylether wie der Isobutoxyether oder Ester des N-Methylolacrylamids, des N-Methylolmethacrylamids und des N-Methylolallylcarbamats. Geeignet sind auch epoxidfunktionelle Comonomere wie Glycidylmethacrylat und Glycidylacrylat. Weitere Beispiele sind siliciumfunktionelle Comonomere, wie Acryloxypropyltri(alkoxy)- und Methacryloxypropyltri(alkoxy)-Silane, Vinyltrialkoxysilane und Vinylmethyldialkoxysilane, wobei als Alkoxygruppen beispielsweise Ethoxy- und Ethoxypropylenglykoether-Reste enthalten sein können. Genannt seien auch Monomere mit Hydroxy- oder CO-Gruppen, beispielsweise Methacrylsäure- und Acrylsäurehydroxyalkylester wie Hydroxyethyl-, Hydroxypropyl- oder Hydroxybutylacrylat oder -methacrylat sowie Verbindungen wie Diacetonacrylamid und Acetylacetoxyethylacrylat oder -methacrylat.

**[0015]** Am meisten bevorzugt werden Homo- und Copolymerisate, welche ein oder mehrere Monomere aus der Gruppe Methylacrylat, Methylmethacrylat, Ethylacrylat, Ethylmethacrylat, Propylacrylat, Propylmethacrylat, n-Butylacrylat, n-Butylmethacrylat, 2-Ethylhexylacrylat enthalten, insbesondere Homopolymerisate von n-Butylacrylat oder 2-Ethylhexylacrylat oder Copolymerisate von Methylmethacrylat mit n-Butylacrylat und/oder 2-Ethylhexylacrylat; sowie Styrol-Acrylsäureester-Copolymerisate mit einem oder mehreren Monomeren aus der Gruppe Methylacrylat, Ethylacrylat, Propylacrylat, n-Butylacrylat, 2-Ethylhexylacrylat; Vinylacetat-Acrylsäureester-Copolymerisate mit einem oder mehreren Monomeren aus der Gruppe Methylacrylat, Ethylacrylat, Propylacrylat, n-Butylacrylat, 2-Ethylhexylacrylat und gegebenenfalls Ethylen; wobei die genannten Homo- und Copolymerisate gegebenenfalls noch die obengenannten Hilfsmonomere enthalten können.

**[0016]** Die Monomerauswahl bzw. die Auswahl der Gewichtsanteile der Comonomere erfolgt dabei so, daß im allgemeinen eine Glasübergangstemperatur T<sub>g</sub> von -50°C bis +50°C, vorzugsweise -30°C bis +40°C resultiert. Die Glasübergangstemperatur T<sub>g</sub> der Polymerisate kann in bekannter Weise mittels Differential Scanning Calorimetry (DSC) ermittelt werden. Die T<sub>g</sub> kann auch mittels der Fox-Gleichung näherungsweise vorausberechnet werden. Nach Fox T. G., Bull. Am. Physics Soc. 1, 3, page 123 (1956) gilt:  $1/T_g = x_1/T_{g1} + x_2/T_{g2} + \dots + x_n/T_{gn}$ , wobei x<sub>n</sub> für den Massebruch (Gew.-%/100) des Monomeren n steht, und T<sub>gn</sub> die Glasübergangstemperatur in Kelvin des Homopolymers des Monomeren n ist. T<sub>g</sub>-Werte für Homopolymerisate sind in Polymer Handbook 2nd Edition, J. Wiley & Sons, New York

(1975) aufgeführt.

**[0017]** Die Herstellung erfolgt nach dem Emulsionspolymerisationsverfahren oder nach dem Suspensionspolymerisationsverfahren, vorzugsweise nach dem Emulsionspolymerisationsverfahren, wobei die Polymerisationstemperatur im allgemeinen 40°C bis 100°C, vorzugsweise 60°C bis 90°C beträgt. Bei der Copolymerisation von gasförmigen Comonomeren wie Ethylen, 1,3-Butadien oder Vinylchlorid kann auch unter Druck, im allgemeinen zwischen 5 bar und 100 bar, gearbeitet werden.

**[0018]** Die Initiierung der Polymerisation erfolgt mit den für die Emulsionspolymerisation bzw. Suspensionspolymerisation gebräuchlichen wasserlöslichen bzw. monomerlöslichen Initiatoren oder Redox-Initiator-Kombinationen. Beispiele für wasserlösliche Initiatoren sind die Natrium-, Kalium- und Ammoniumsalze der Peroxodischwefelsäure, Wasserstoffperoxid, t-Butylperoxid, t-Butylhydroperoxid, Kaliumperoxodiphosphat, tert.-Butylperoxopivalat, Cumolhydroperoxid, Isopropylbenzolmonohydroperoxid Azobisisobutyronitril. Beispiele für monomerlösliche Initiatoren sind Dicytylperoxydicarbonat, Dicyclohexylperoxydicarbonat, Dibenzoylperoxid. Die genannten Initiatoren werden im allgemeinen in einer Menge von 0.001 bis 0.02 Gew.-%, vorzugsweise 0.001 bis 0.01 Gew.-%, jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomere, eingesetzt.

**[0019]** Als Redox-Initiatoren verwendet man Kombinationen aus den genannten Initiatoren in Kombination mit Reduktionsmitteln. Geeignete Reduktionsmittel sind die Sulfite und Bisulfite der Alkalimetalle und von Ammonium, beispielsweise Natriumsulfit, die Derivate der Sulfoxylsäure wie Zink- oder Alkaliformaldehydsulfoxylate, beispielsweise Natriumhydroxymethansulfinat, und Ascorbinsäure. Die Reduktionsmittelmenge beträgt im allgemeinen 0.001 bis 0.03 Gew.-%, vorzugsweise 0.001 bis 0.015 Gew.-%, jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomere.

**[0020]** Zur Steuerung des Molekulargewichts können während der Polymerisation regelnde Substanzen eingesetzt werden. Falls Regler eingesetzt werden, werden diese üblicherweise in Mengen zwischen 0.01 bis 5.0 Gew.-%, bezogen auf die zu polymerisierenden Monomeren, eingesetzt und separat oder auch vorgemischt mit Reaktionskomponenten dosiert. Beispiele solcher Substanzen sind n-Dodecylmercaptan, tert.-Dodecylmercaptan, Mercaptopropionsäure, Mercaptopropionsäuremethylester, Isopropanol und Acetaldehyd. Vorzugsweise werden keine regelnden Substanzen verwendet.

**[0021]** Geeignete Polyvinylalkohole sind teilverseifte oder vollverseifte Polyvinylalkohole. Bevorzugt sind teilverseifte Polyvinylalkohole mit einem Hydrolysegrad von 80 bis 95 Mol% und einer Höpplerviskosität, in 4 %-iger wässriger Lösung von 1 bis 30 mPas (Methode nach Höppler bei 20°C, DIN 53015). Geeignet sind auch teilverseifte, hydrophob modifizierte Polyvinylalkohole mit einem Hydrolysegrad von 80 bis 95 Mol% und einer Höpplerviskosität, in 4 %-iger wässriger Lösung von 1 bis 30 mPas. Beispiele hierfür sind teilverseifte Copolymerisate von Vinylacetat mit hydrophoben Comonomeren wie Isopropenylacetat, Vinylpivalat, Vinylethylhexanoat, Vinylester von gesättigten alpha-verzweigten Monocarbonsäuren mit 5 oder 9 bis 11 C-Atomen, Dialkylmaleinate und Dialkylfumarate wie Diisopropylmaleinat und Diisopropylfumarat, Vinylchlorid, Vinylalkylether wie Vinylbutylether, Olefine wie Ethen und Decen. Der Anteil der hydrophoben Einheiten beträgt vorzugsweise 0.1 bis 10 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht des teilverseiften Polyvinylalkohols. Es können auch Gemische der genannten Polyvinylalkohole eingesetzt werden.

**[0022]** Weitere geeignete Polyvinylalkohole sind teilverseifte, hydrophobierte Polyvinylalkohole, die durch polymeranaloge Umsetzung, beispielsweise Acetalisierung der Vinylalkoholeinheiten mit C<sub>1</sub>- bis C<sub>4</sub>-Aldehyden wie Butyraldehyd erhalten werden. Der Anteil der hydrophoben Einheiten beträgt vorzugsweise 0.1 bis 10 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht des teilverseiften Polyvinylacetats. Der Hydrolysegrad beträgt von 80 bis 95 Mol%, vorzugsweise 85 bis 94 Mol%, die Höpplerviskosität (DIN 53015, Methode nach Höppler, 4 %-ige wässrige Lösung) von 1 bis 30 mPas, vorzugsweise 2 bis 25 mPas.

**[0023]** Am meisten bevorzugt werden Polyvinylalkohole mit einem Hydrolysegrad von 85 bis 94 Mol% und einer Höpplerviskosität, in 4 %-iger wässriger Lösung von 3 bis 15 mPas (Methode nach Höppler bei 20°C, DIN 53015). Die genannten Schutzkolloide sind mittels dem Fachmann bekannter Verfahren zugänglich.

**[0024]** Die Polyvinylalkohole werden im allgemeinen in einer Menge von insgesamt 1 bis 20 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomere, bei der Polymerisation zugesetzt. Der Schutzkolloid-Anteil kann sowohl vollständig vorgelegt, als auch teilweise vorgelegt und teilweise zudosiert werden. Vorzugsweise werden mindestens 5 Gew.-% des Schutzkolloids vorgelegt, am meisten bevorzugt wird der Schutzkolloid-Anteil vollständig vorgelegt.

**[0025]** Bei dem erfindungsgemäßen Verfahren wird vorzugsweise ohne Zusatz von Emulgatoren polymerisiert. In Ausnahmefällen kann es von Vorteil sein noch zusätzlich kleine Mengen an Emulgatoren einzusetzen, gegebenenfalls 1 bis 5 Gew.-% bezogen auf die Monomermenge. Geeignete Emulgatoren sind sowohl anionische, kationische als auch nichtionische Emulgatoren, beispielsweise anionische Tenside, wie Alkylsulfate mit einer Kettenlänge von 8 bis 18 C-Atomen, Alkyl- oder Alkylarylethersulfate mit 8 bis 18 C-Atomen im hydrophoben Rest und bis zu 40 Ethylen- oder Propylenoxideinheiten, Alkyl- oder Alkylarylsulfonate mit 8 bis 18 C-Atomen, Ester und Halbester der Sulfobornsteinsäure mit einwertigen Alkoholen oder Alkylphenolen, oder nichtionische Tenside wie Alkylpolyglykoether oder Alkylarylpolyglykoether mit 8 bis 40 Ethylenoxid-Einheiten.

**[0026]** Die Monomere können insgesamt zudosiert werden oder in Anteilen vorgelegt werden und der Rest nach der Initiierung der Polymerisation zudosiert werden. Vorzugsweise wird so vorgegangen, daß 10 bis 50 Gew.-%, bezo-

gen auf das Gesamtgewicht der Monomere, vorgelegt wird und der Rest zudosiert wird. Im allgemeinen wird der Rest der Monomere innerhalb von 4 Stunden, vorzugsweise innerhalb 3 Stunden zudosiert. Die Dosierungen können separat (räumlich und zeitlich) durchgeführt werden oder die zu dosierenden Komponenten können alle oder teilweise vor-emulgiert dosiert werden.

5 **[0027]** Der Monomerumsatz wird mit der Initiator dosierung gesteuert. Die Initiatoren werden insgesamt zudosiert, wobei zur Einstellung der obigenannten Umsatzraten in der ersten Phase der Polymerisation die Initiator dosierung relativ langsam und in der Endphase der Polymerisation mit deutlich erhöhter Dosierrate ausgeführt wird. Im allgemeinen werden in der ersten Phase der Polymerisation, das heißt bis zum Ablauf eines Zeitraums der zwischen 50 bis 80  
10 %, vorzugsweise 70 bis 80 % der Polymerisationszeit beträgt, 25 bis 60 %, vorzugsweise 50 bis 60 % der gesamten Initiatormenge, zudosiert und in der verbleibenden Polymerisationszeit die Restmenge an Initiator beschleunigt, vorzugsweise mit mindestens doppelt so hoher, vorzugsweise 3-fach bis 8-fach erhöhter Dosierrate, zugegeben.

**[0028]** Die Polymerisation wird mit diesen Maßnahmen so ausgeführt, daß der Monomerumsatz nach 30 Minuten Polymerisationszeit maximal 70 %, nach 60 Minuten Polymerisationszeit maximal 75 %, nach 90 Minuten Polymerisationszeit maximal 80 %, nach 120 Minuten Polymerisationszeit maximal 85 %, nach 150 Minuten Polymerisationszeit  
15 maximal 88 %, nach 180 Minuten Polymerisationszeit maximal 90 % beträgt, jeweils bezogen auf die Gesamtmenge an Monomer, welche bis zu diesem Zeitpunkt vorgelegt oder zudosiert worden ist.

**[0029]** Nach Abschluß der Polymerisation kann zur Restmonomerentfernung in Anwendung bekannter Methoden nachpolymerisiert werden, beispielsweise durch mit Redoxkatalysator initiierte Nachpolymerisation. Flüchtige Restmonomere können auch mittels Destillation, vorzugsweise unter reduziertem Druck, und gegebenenfalls unter Durchleiten oder Überleiten von inerten Schleppgasen wie Luft, Stickstoff oder Wasserdampf entfernt werden.  
20

**[0030]** Die mit dem erfindungsgemäßen Verfahren erhältlichen wässrigen Dispersionen haben einen Feststoffgehalt von 30 bis 75 Gew.-%, vorzugsweise von 50 bis 60 Gew.-%. Zur Herstellung der in Wasser redispersierbaren Polymerpulver werden die wässrigen Dispersionen, gegebenenfalls nach Zusatz von Schutzkolloiden als Verdüsungshilfe, getrocknet, beispielsweise mittels Wirbelschichttrocknung, Gefriertrocknung oder Sprühtrocknung. Vorzugsweise werden  
25 die Dispersionen sprühtrocknet. Die Sprühtrocknung erfolgt dabei in üblichen Sprühtrocknungsanlagen, wobei die Zerstäubung mittels Ein-, Zwei- oder Mehrstoffdüsen oder mit einer rotierenden Scheibe erfolgen kann. Die Austrittstemperatur wird im allgemeinen im Bereich von 45°C bis 120°C, bevorzugt 60°C bis 90°C, je nach Anlage, Tg des Harzes und gewünschtem Trocknungsgrad, gewählt.

**[0031]** In der Regel wird die Verdüsungshilfe in einer Gesamtmenge von 3 bis 30 Gew.-%, bezogen auf die polymeren Bestandteile der Dispersion, eingesetzt. Das heißt die Gesamtmenge an Schutzkolloid vor dem Trocknungsvorgang soll mindestens 3 bis 30 Gew.-%, bezogen auf den Polymeranteil betragen; bevorzugt werden 5 bis 20 Gew.-% bezogen auf den Polymeranteil eingesetzt.  
30

**[0032]** Geeignete Verdüsungshilfen sind teilverseifte Polyvinylalkohole; Polyvinylpyrrolidone; Polysaccharide in wasserlöslicher Form wie Stärken (Amylose und Amylopectin), Cellulosen und deren Carboxymethyl-, Methyl-, Hydroxyethyl-, Hydroxypropyl-ivate; Proteine wie Casein oder Caseinat, Sojaprotein, Gelatine; Ligninsulfonate; synthetische Polymere wie Poly(meth)acrylsäure, Copolymerisate von (Meth)acrylaten mit carboxylfunktionellen Comonomereinheiten, Poly(meth)acrylamid, Polyvinylsulfonsäuren und deren wasserlöslichen Copolymere; Melaminformaldehydsulfonate, Naphthalin-formaldehydsulfonate, Styrolmaleinsäure- und Vinylethermaleinsäure-Copolymere. Bevorzugt werden keine weiteren Schutzkolloide als Polyvinylalkohole als Verdüsungshilfe eingesetzt  
35

**[0033]** Bei der Verdüsung hat sich vielfach ein Gehalt von bis zu 1.5 Gew.-% Antischaummittel, bezogen auf das Basispolymerisat, als günstig erwiesen. Zur Erhöhung der Lagerfähigkeit durch Verbesserung der Verblockungsstabilität, insbesondere bei Pulvern mit niedriger Glasübergangstemperatur, kann das erhaltene Pulver mit einem Antiblockmittel (Antibackmittel), vorzugsweise bis 30 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht polymerer Bestandteile, ausgerüstet werden. Beispiele für Antiblockmittel sind Ca- bzw. Mg-Carbonat, Talk, Gips, Kieselsäure, Kaoline, Silicate mit Teilchengrößen vorzugsweise im Bereich von 10 nm bis 10 µm.  
40

**[0034]** Die Viskosität der zu verdüsenden Speise wird über den Feststoffgehalt so eingestellt, daß ein Wert von < 500 mPas (Brookfield-Viskosität bei 20 Umdrehungen und 23°C), bevorzugt < 250 mPas, erhalten wird. Der Feststoffgehalt der zu verdüsenden Dispersion beträgt > 35 %, bevorzugt > 40 %.

**[0035]** Zur Verbesserung der anwendungstechnischen Eigenschaften können bei der Verdüsung weitere Zusätze zugegeben werden. Weitere, in bevorzugten Ausführungsformen enthaltene, Bestandteile von Dispersionspulverzusammensetzungen sind beispielsweise Pigmente, Füllstoffe, Schaumstabilisatoren, Hydrophobierungsmittel.  
50

**[0036]** Die wässrigen Polymerdispersionen und die in Wasser redispersierbaren, schutzkolloidstabilisierten Polymerpulver können in den dafür typischen Anwendungsbereichen eingesetzt werden. Beispielsweise in bauchemischen Produkten in Verbindung mit hydraulisch abbindenden Bindemitteln wie Zementen (Portland-, Aluminat-, Trass-, Hütten-, Magnesia-, Phosphazement), Gips, Wasserglas, für die Herstellung von Bauklebern, Putzen, Spachtelmassen, Fußbodenspachtelmassen, Dichtschlämmen, Fugenmörtel und Farben. Ferner als Alleinbindemittel für Beschichtungsmittel und Klebemittel oder als Beschichtungs- bzw. Bindemittel für Textilien und Papier.  
55

**[0037]** Die nachfolgenden Beispiele dienen der weiteren Erläuterung der Erfindung:

## Beispiel 1:

**[0038]** In ein Polymerisationsgefäß mit 12 Liter Volumen wurden 2230 g Wasser, 2380 g einer 20 %-igen, wässrigen Lösung eines Polyvinylalkohols mit einem Hydrolysegrad von 88 Mol-% und einer Viskosität nach Höppler von 4 mPas, 10 g Eisenammoniumsulfat (1 %-ig in Wasser) sowie 1050 g Butylacrylat und 617 g Methylmethacrylat vorgelegt und auf 70°C erwärmt. Anschließend wurden tert.-Butylhydroperoxid (0.1 %-ig in Wasser) und Brüggolit (Natriumhydroxymethansulfonat) (0.15 %-ig in Wasser) kontinuierlich mit je 10 g/h zudosiert. Ab Polymerisationsbeginn, erkennbar an dem Anstieg der Innentemperatur, wurde das restliche Monomergemisch bestehend aus 1950 g Butylacrylat und 1150 g Methylmethacrylat kontinuierlich in 3.5 h mit 885 g/h zudosiert. 3 h nach Reaktionsbeginn wurde die Initiatordosier-  
rate innerhalb von 1 h kontinuierlich bis auf 60 g/h erhöht. Es wurde polymerisiert bis keine Polymerisationswärme mehr beobachtet werden konnte. Zur Entfernung von Restmonomer wurde nach dem Abkühlen auf 30°C mit 10 g tert.-Butylhydroperoxid (10 %-ig in Wasser) und 20 g Brüggolit (10 %-ig in Wasser) nachpolymerisiert.  
Die Umsatzentwicklung war folgendermaßen:

Zeit (min)	Festgehalt (%)	Monomerumsatz (%)
0*	14.3	41.93
30	25.1	65.38
60	29.1	69.06
90	33.2	73.07
120	36.5	75.47
150	39.4	77.28
180	42.4	79.49
Ende	53.7	100

\* Als Zeitpunkt 0 ist der Zeitpunkt definiert an dem mit der Monomerdosierung begonnen wird.

**[0039]** Man erhielt eine Dispersion mit einem Feststoffgehalt von 53.7 %, einer Viskosität von 680 mPas (Brookfield 20 bei 23°C), einem pH-Wert von 4.3 und einem Teilchengrößendurchmesser  $D_w$  von 800 nm. Der Siebrückstand beim Sieben über 250 µm betrug 2 g. Das freie Restmonomer betrug < 100 ppm. Die Dispersion war im Zement stabil.

## Beispiel 2:

**[0040]** In ein Polymerisationsgefäß mit 12 Liter Volumen wurden 2590 g Wasser, 2450 g einer 20 %-igen, wässrigen Lösung eines Polyvinylalkohols mit einem Hydrolysegrad von 88 Mol-% und einer Viskosität nach Höppler von 4 mPas, 10 g Eisenammoniumsulfat (1 %-ig in Wasser) sowie 980 g Styrol und 1470 g 2-Ethylhexylacrylat vorgelegt und auf 70°C erwärmt. Anschließend wurden tert.-Butylhydroperoxid (0.1 %-ig in Wasser) und Brüggolit (Natriumhydroxymethansulfonat) (0.15 %-ig in Wasser) kontinuierlich mit je 50 g/h zudosiert. Ab Polymerisationsbeginn, erkennbar an dem Anstieg der Innentemperatur, wurde das restliche Monomergemisch bestehend aus 980 g Styrol und 1470 g 2-Ethylhexylacrylat kontinuierlich in 2.5 h mit 980 g/h zudosiert. 3 h nach Reaktionsbeginn wurde die Initiatordosier-  
rate innerhalb von 1 h kontinuierlich bis auf 100 g/h erhöht. Es wurde polymerisiert bis keine Polymerisationswärme mehr beobachtet werden konnte. Zur Entfernung von Restmonomer wurde nach dem Abkühlen auf 30°C mit 10 g tert.-Butylhydroperoxid (10 %-ig in Wasser) und 20 g Brüggolit (10 %-ig in Wasser) nachpolymerisiert.  
Die Umsatzentwicklung war folgendermaßen:

Zeit (min)	Festgehalt (%)	Monomerumsatz (%)
0*	24.8	63.18
30	29.8	69.79
60	34.2	74.77
90	36.5	75.40
120	40.0	78.78
150	45.4	85.04
180	46.6	85.83
Ende	51.0	100

\* Als Zeitpunkt 0 ist der Zeitpunkt definiert an dem mit der Monomerdosierung begonnen wird.

**[0041]** Man erhielt eine Dispersion mit einem Feststoffgehalt von 51.0 %, einer Viskosität von 3000 mPas (Brookfield 20 bei 23°C), einem pH-Wert von 4.1 und einem Teilchengrößendurchmesser  $D_w$  von 750 nm. Der Siebrückstand beim Sieben über 250  $\mu\text{m}$  betrug 3 g. Das freie Restmonomer betrug < 50 ppm. Die Dispersion war im Zement stabil.

Beispiel 3:

**[0042]** In ein Polymerisationsgefäß mit 12 Liter Volumen wurden 1330 g Wasser, 1430 g einer 20 %-igen, wässrigen Lösung eines Polyvinylalkohols mit einem Hydrolysegrad von 88 Mol-% und einer Viskosität nach Höppler von 4 mPas, 950 g einer 20 %-igen wässrigen Lösung eines hydrophob modifizierten Polyvinylalkohol mit einem Hydrolysegrad von 88 Mol-% und einer Viskosität nach Höppler von 4 mPas, 10 g Eisenammoniumsulfat (1 %-ig in Wasser) sowie 1170 g Butylacrylat und 500 g Methylmethacrylat vorgelegt und auf 70°C erwärmt. Anschließend wurden tert.-Butylhydroperoxid (0.1 %-ig in Wasser) und Brüggolit (Natriumhydroxymethansulfonat) (0.15 %-ig in Wasser) kontinuierlich mit je 30 g/h zudosiert. Ab Polymerisationsbeginn, erkennbar an dem Anstieg der Innentemperatur, wurde das restliche Monomergemisch bestehend aus 2160 g Butylacrylat und 928 g Methylmethacrylat kontinuierlich in 3.5 h mit 880 g/h zudosiert. 3 h nach Reaktionsbeginn wurde die Initiatordosiertrate innerhalb von 1 h kontinuierlich bis auf 100 g/h erhöht. Es wurde polymerisiert bis keine Polymerisationswärme mehr beobachtet werden konnte. Zur Entfernung von Restmonomer wurde nach dem Abkühlen auf 30°C mit 10 g tert.-Butylhydroperoxid (10 %-ig in Wasser) und 20 g Brüggolit (10 %-ig in Wasser) nachpolymerisiert.

Die Umsatzentwicklung war folgendermaßen:

Zeit (min)	Festgehalt (%)	Monomerumsatz (%)
0*	10.8	27.08
30	23.9	54.07
60	29.9	62.45
90	35.0	68.57
120	39.5	73.42
150	43.8	77.90
180	44.8	76.76
Ende	56.0	100

\* Als Zeitpunkt 0 ist der Zeitpunkt definiert an dem mit der Monomerdosierung begonnen wird.

[0043] Man erhielt eine Dispersion mit einem Feststoffgehalt von 56.0 %, einer Viskosität von 1440 mPas (Brookfield 20 bei 23°C), einem pH-Wert von 4.1 und einem Teilchengrößendurchmesser  $D_w$  von 750 nm. Der Siebrückstand beim Sieben über 250  $\mu\text{m}$  betrug 2 g. Das freie Restmonomer betrug < 50 ppm. Die Dispersion war im Zement stabil.

#### Vergleichsbeispiel 4:

[0044] In ein Polymerisationsgefäß mit 12 Liter Volumen wurden 2460 g Wasser, 1420 g einer 20 %-igen, wässrigen Lösung eines Polyvinylalkohols mit einem Hydrolysegrad von 88 Mol-% und einer Viskosität nach Höppler von 4 mPas, 950 g einer 20 %-igen, wässrigen Lösung eines hydrophob modifizierten Polyvinylalkohols mit einem Hydrolysegrad von 88 Mol-% und einer Viskosität nach Höppler von 4 mPas, 10 g Eisenammoniumsulfat (1 %-ig in Wasser) sowie 1490 g Butylacrylat und 880 g Methylmethacrylat vorgelegt und auf 70°C erwärmt. Anschließend wurden tert.-Butylhydroperoxid (1.0 %-ig in Wasser) und Brüggolit (Natriumhydroxymethansulfonat) (1.5 %-ig in Wasser) kontinuierlich mit je 10 g/h zudosiert. Ab Polymerisationsbeginn, erkennbar an dem Anstieg der Innentemperatur, wurde das restliche Monomergemisch bestehend aus 1490 g Butylacrylat und 928 g Methylmethacrylat kontinuierlich in 3.5 h mit 880 g/h zudosiert. 3 h nach Reaktionsbeginn wurde die Initiatordosiertrate innerhalb von 1 h kontinuierlich bis auf 50 g/h erhöht. Es wurde polymerisiert bis keine Polymerisationswärme mehr beobachtet werden konnte. Zur Entfernung von Restmonomer wurde nach dem Abkühlen auf 30°C mit 10 g tert.-Butylhydroperoxid (10 %-ig in Wasser) und 20 g Brüggolit (10 %-ig in Wasser) nachpolymerisiert. Die Umsatzentwicklung war folgendermaßen:

Zeit (min)	Festgehalt (%)	Monomerumsatz (%)
0*	29.7	75.19
30	34.3	81.30
60	41.4	92.74
90	44.1	94.04
120	45.5	92.93
150	47.3	92.98
180	48.1	91.38
Ende	50.9	100

\* Als Zeitpunkt 0 ist der Zeitpunkt definiert an dem mit der Monomerdosierung begonnen wird.

[0045] Man erhielt eine Dispersion mit einem Feststoffgehalt von 50.9 %, einer Viskosität von 3300 mPas (Brookfield 20 bei 23°C), einem pH-Wert von 4.1 und einem Teilchengrößendurchmesser  $D_w$  von 1150 nm. Der Siebrückstand beim Sieben über 250  $\mu\text{m}$  betrug 45 g. Das freie Restmonomer betrug < 100 ppm. Die Dispersion koagulierte im Zement.

#### Pulverherstellung:

[0046] Die Dispersionen aus den Beispielen 1 bis 3 und Vergleichsbeispiel 4 wurden mit 5 Gew.-% (fest/fest) Polyvinylalkohol mit einem Hydrolysegrad von 88 Mol% und einer Viskosität nach Höppler von 4 mPas versetzt und mit Wasser auf eine Verdünnungviskosität von 250 mPas verdünnt. Die Dispersion wurde dann mittels Zweistoffdüse versprüht. Als Verdünnungskomponente diente auf 4 bar vorgepreßte Luft, die gebildeten Tropfen wurden mit auf 125°C erhitzter Luft im Gleichstrom getrocknet. Das erhaltene trockene Pulver wurde mit 10 Gew.-% handelsüblichem Anti-blockmittel (Gemisch aus Calcium-Magnesium-Carbonat und Magnesiumhydrosilikat) versetzt.

#### Redispergierverhalten der Polymerfilme:

[0047] Aus den Dispersionen der genannten Beispielen (vor Sprühtrocknung) wurden auf Glasplatten 0.2 mm dicke Filme hergestellt und diese 15 Minuten bei 105°C getrocknet. Zur Überprüfung der Filmredispergierbarkeit wurde bei Raumtemperatur mit einer Pipette jeweils ein Wassertropfen auf eine homogene Stelle des zu prüfenden Filmes auf-



gebracht, und nach 60 Sekunden Einwirkzeit der Wassertropfen mit der Fingerkuppe so lange an der gleichen Stelle verrieben, bis die Glasplatte an dieser Stelle filmfrei war, der Film in Filmstücke zerfiel oder vollständig erhalten blieb.

[0048] Die Redispersierbarkeit der Polymerfilme wurde mit folgendem Bewertungsschema beurteilt:

- 5 Note 1: Film läßt sich durch leichtes Reiben sofort redispersieren oder redispersiert bereits selbständig;  
 Note 2: Film läßt sich durch Reiben redispersieren, wenig redispersierbare Filmstücke möglich;  
 Note 3: Film läßt sich nur durch kräftiges Reiben unter Bildung von Filmstücken redispersieren;  
 Note 4: Film läßt sich auch durch längeres kräftiges Reiben nicht redispersieren, sondern zerfällt in Filmstücke.

- 10 [0049] Bestimmung des Absitzverhaltens der Pulver (Röhrenabsitz): Zur Bestimmung des Absitzverhaltens wurden jeweils 50 g des Dispersionspulvers in 50 ml Wasser redispersiert, danach auf 0.5 % Festgehalt verdünnt und die Absitzhöhe an Feststoff von 100 ml dieser Redispersion in eine graduierte Röhre gefüllt und das Absetzen nach 1 Stunde gemessen.

- 15 Bestimmung der Blockfestigkeit:

- [0050] Zur Bestimmung der Blockfestigkeit wurde das Dispersionspulver in ein Eisenrohr mit Verschraubung gefüllt und danach mit einem Metallstempel belastet. Nach Belastung wurde im Trockenschrank 16 Stunden bei 50°C gelagert. Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur wurde das Pulver aus dem Rohr entfernt und die Blockstabilität qualitativ durch Zerdrücken des Pulver bestimmt. Die Blockstabilität wurde wie folgt klassifiziert:

- 1 = sehr gute Blockstabilität  
 2 = gute Blockstabilität  
 3 = befriedigende Blockstabilität  
 25 4 = nicht blockstabil, Pulver nach Zerdrücken nicht mehr rieselfähig.

Bestimmung der Zementstabilität:

- [0051] Es wurde eine Zementmischung der nachfolgenden Rezeptur angerührt:

Portlandzement	82.5 g
Calcit (CaCO <sub>3</sub> ) 10-40 mm	75 g
Quarzsand 200-500 mm	142 g
Dispersionspulver	14.5 g
Wasser	85 g

- [0052] Die Verarbeitbarkeit der Zementmischung wurde über einen Zeitraum von 2 Stunden beobachtet und qualitativ beurteilt.

- [0053] Die Prüfergebnisse sind in Tabelle 1 zusammengefaßt.

Tabelle 1

Bsp.	Redispersierbarkeit	Röhrenabsitz [cm]	Blockfestigkeit	Zementstabilität
Bsp. 1	1	1.5	1	Stabil
Bsp. 2	1	2.0	1 - 2	Stabil
Bsp. 3	1	1.0	1	Stabil
V.bsp. 4	2	5.5	4	Koaguliert

- [0054] Mit der erfindungsgemäßen Verfahrensweise können deutliche Verbesserungen in der Block- und somit Lagerstabilität der Pulver erzielt werden. Außerdem ist die Redispersierbarkeit und die Zementstabilität deutlich ver-

bessert.

## Patentansprüche

- 5 1. Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkoholen stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispersierbaren Dispersionspulver mittels radikalisch, initiiert
- 10 1. Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkoholen stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispersierbaren Dispersionspulver mittels radikalisch, initiiert
- 15 1. Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkoholen stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispersierbaren Dispersionspulver mittels radikalisch, initiiert
- 20 1. Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkoholen stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispersierbaren Dispersionspulver mittels radikalisch, initiiert
- 25 1. Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkoholen stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispersierbaren Dispersionspulver mittels radikalisch, initiiert
- 30 1. Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkoholen stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispersierbaren Dispersionspulver mittels radikalisch, initiiert
- 35 1. Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkoholen stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispersierbaren Dispersionspulver mittels radikalisch, initiiert
- 40 1. Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkoholen stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispersierbaren Dispersionspulver mittels radikalisch, initiiert
- 45 1. Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkoholen stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispersierbaren Dispersionspulver mittels radikalisch, initiiert
- 50 1. Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkoholen stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispersierbaren Dispersionspulver mittels radikalisch, initiiert
- 55 1. Verfahren zur Herstellung von mit Polyvinylalkoholen stabilisierten Polymerisaten auf Basis von (Meth)acrylatmonomeren in Form deren wässrigen Dispersionen und in Wasser redispersierbaren Dispersionspulver mittels radikalisch, initiiert

9. Verwendung der Verfahrensprodukte gemäß Anspruch 1 bis 8 als Rezepturbestandteil in Verbindung mit anorganischen, hydraulisch abbindenden Bindemitteln in Bauklebern, Putzen, Spachtelmassen, Fußbodenspachtelmassen, Fugenmörtel und Farben.

5 10. Verwendung der Verfahrensprodukte gemäß Anspruch 1 bis 8 als Alleinbindemittel für Beschichtungsmittel und Klebemittel.

11. Verwendung der Verfahrensprodukte gemäß Anspruch 1 bis 8 als Beschichtungs- und Bindemittel für Textilien und Papier.

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55



Europäisches  
Patentamt

# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 00 11 1074

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (InCL7)
D,A	EP 0 718 314 A (HOECHST) 26. Juni 1996 (1996-06-26)		C08F20/12
A	GB 2 049 712 A (THE GOODYEAR TIRE & RUBBER CO.) 31. Dezember 1980 (1980-12-31)		
A	EP 0 007 042 A (BAYER) 23. Januar 1980 (1980-01-23)		
D,A	EP 0 821 016 A (POLYMER LATEX GMBH & CO. KG) 28. Januar 1998 (1998-01-28)		
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (InCL7)
			C08F
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort <b>DEN HAAG</b>		Abschlußdatum der Recherche <b>1. September 2000</b>	Prüfer <b>Cauwenberg, C</b>
<b>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</b> X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichttechnische Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument			

EPO FORM 1503 03.02 (P4003)

**ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT  
ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.**

EP 00 11 1074

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben.  
Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am  
Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

01-09-2000

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 718314 A	26-06-1996	DE 4446539 A	27-06-1996
		AT 168382 T	15-08-1998
		DE 59502821 D	20-08-1998
		ES 2121282 T	16-11-1998
		GR 3027564 T	30-11-1998
		JP 8231612 A	10-09-1996
		US 5679735 A	21-10-1997
GB 2049712 A	31-12-1980	BR 8002914 A	23-12-1980
		CA 1138596 A	28-12-1982
		DE 3018558 A	27-11-1980
		FR 2456750 A	12-12-1980
		JP 1470388 C	14-12-1988
		JP 55155006 A	03-12-1980
		JP 63018602 B	19-04-1988
EP 7042 A	23-01-1980	KR 8400213 B	29-02-1984
		DE 2830470 A	31-01-1980
		BR 7904383 A	25-03-1980
		CA 1153140 A	30-08-1983
		DE 2965188 D	19-05-1983
		ES 482362 A	01-04-1980
		JP 55012195 A	28-01-1980
EP 821016 A	28-01-1998	JP 62019764 B	01-05-1987
		DE 19629948 A	29-01-1998

EPO FORM P0461

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang: siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82

**THIS PAGE BLANK (USPTO)**